

كيمياء تمارين 08	التركيز المولي	الجدع المشترك
------------------	----------------	---------------

التمرين 07

صيغة كبريتات النحاس الالمائي هي CuSO_4 .

1. ماذا تعني كلمة الالمائي ؟
2. نحضر محلولاً حجمه 500mL من محلول CuSO_4 ، تركيزه $0,20 \text{ mol.L}^{-1}$.
 - 2.1. أحسب كتلة كبريتات النحاس الالمائي اللازمة لهذا التحضير.
 - 2.2. صف الخطوات التجريبية اللازم اتباعها للحصول على هذا المحلول.
3. في الحقيقة، كبريتات النحاس المستعمل هو عبارة عن كبريتات النحاس خماسي التميّه. أحسب التركيز المولي للمحلول المحضر.
4. نريد تخفيف هذا المحلول باستعمال حوجة معيارية من فئة 100mL.
 - 4.1. ما هو الحجم الذي يجب استعماله للحصول في الحوجة على محلول تركيزه المولي $0,013 \text{ mol.L}^{-1}$.
 - 4.2. حدد الخطوات التجريبية الواجب اتباعها للقيام بهذه العملية.

$$M(\text{O}) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{Cu}) = 63,5 \text{ g.mol}^{-1} \quad \text{معطيات :}$$

$$M(\text{H}) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{S}) = 32 \text{ g.mol}^{-1}$$